

# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 04-321628

(43)Date of publication of application : 11.11.1992

---

(51)Int.Cl.

A61K 33/38

---

(21)Application number : 03-112253

(71)Applicant : KANEBO LTD

(22)Date of filing : 18.04.1991

(72)Inventor : ANDO SATOSHI  
NAKAJIMA KAZUHIKO  
DONO AKIRA

---

## (54) ANTIMICROBIAL AGENT CONSISTING OF COLLOID PARTICLE OF SILVER

### (57)Abstract:

**PURPOSE:** To obtain silver colloid and silver particle having remarkably high antimicrobial property, compared with a conventional silver colloid and silver compound, etc.

**CONSTITUTION:** A silver colloid having high antimicrobial property is obtained by a new production of silver colloid characterized by blending an aqueous solution of silver nitrate with hydrogen peroxide and a water soluble alkaline substance and previously making another liquid blended with the water soluble alkaline substance acidic. Silver particles separated from silver colloid obtained thus have also high antimicrobial property. These silver colloid and silver particles can be used in a form of colloid liquid or fine powder or a form supported on an adsorbing agent such as zeolite as an antimicrobial agent and the antimicrobial agent prepared thus has remarkably high antimicrobial force, compared with an antimicrobial agent containing a conventional silver colloid or silver ion.

---

### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平4-321628

(43)公開日 平成4年(1992)11月11日

(51)Int.Cl.<sup>5</sup>  
A 61 K 33/38

識別記号  
ADZ

序内整理番号  
8314-4C

F I

技術表示箇所

審査請求 未請求 請求項の数9(全5頁)

(21)出願番号 特願平3-112253

(22)出願日 平成3年(1991)4月18日

(71)出願人 000000952

鐘紡株式会社

東京都墨田区墨田五丁目17番4号

(72)発明者 安藤 聰

大阪府大阪市城東区鳴野西5-1-2-604

(72)発明者 中島 和彦

大阪府大阪市東淀川区瑞光4-2-25

(72)発明者 堂野 彰

大阪府大阪市都島区友渕町1丁目5番11の1514

(74)代理人 弁理士 松井 光夫

(54)【発明の名称】銀のコロイド粒子から成る抗菌剤

(57)【要約】

【目的】本発明は、従来の銀コロイド及び銀化合物等に比べて、著しく高い抗菌性を有する銀コロイド及び銀粒子、並びにその製造法を提供することを目的とする。

【構成】硝酸銀水溶液と過酸化水素水と水溶性のアルカリ性物質とを混合すること、かつ水溶性アルカリ性物質と混合される他方の液を予め酸性としておくことを特徴とする、銀コロイドの新規な製造法により、高い抗菌性を有する銀コロイドが得られる。こうして得られた銀コロイドから分離された銀粒子もまた、高い抗菌性を有する。これらの銀コロイド及び銀粒子は、コロイド液の形で、微粉末の形で、あるいはゼオライト等の吸着剤に担持させた形で、抗菌剤として用いることができ、そうして作られた抗菌剤は、従来の銀コロイドまたは銀イオンを含有する抗菌剤に比べ、著しく高い抗菌力を有する。

1

2

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 銀塩水溶液と過酸化水素と水溶性アルカリ性物質を混合すること、かつ $\text{Ag}^+$ を還元する工程において水溶性アルカリ性物質と混合される他方の液を予め酸性としておくことを特徴とする、銀コロイドの製造法。

【請求項2】 銀塩及び過酸化水素を含む酸性水溶液に水溶性アルカリ性物質を添加する、請求項1記載の製造法。

【請求項3】 過酸化水素と水溶性アルカリ性物質とを含有する水溶液に、銀塩の酸性水溶液を添加する、請求項1記載の製造法。

【請求項4】 請求項1記載の方法で作った銀コロイド。

【請求項5】 銀粒子が+チャージを有する銀コロイド。

【請求項6】 請求項4記載の銀コロイドを含有する抗菌剤。

【請求項7】 請求項4記載の銀コロイドから分離した銀粒子。

【請求項8】 水に分散すると+チャージを示す銀粒子。

【請求項9】 請求項7記載の銀粒子を含有する抗菌剤。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は、銀のコロイドまたは粒子から主として成る、優れた抗菌性を有する抗菌剤及びそれら銀コロイドまたは銀粒子の製造法に関する。

## 【0002】

【従来の技術】 銀、銅、亜鉛等が抗菌性を有することは古くより知られている。中でも銀は高い抗菌性を有し、例えば金属銀の細線や粉末または銀塩溶液の形で、あるいはゼオライト等に担持させて、消毒剤や抗菌剤として広く利用してきた。

【0003】 銀はまた、コロイド状態でも抗菌性を有することが知られており、例えばボリマー プレプリント、ジャパン(Polymer Preprints, Japan)第39巻、第9号(1990年)、3347~3349ページには、大腸菌、緑膿菌及びプドウ球菌に対して夫々1250、1250、2500 ppmのMIC値を有する銀コロイドが記載されている。

【0004】 銀コロイドの製造法としては、酸化銀にリンのエーテル溶液または水素を加える方法、硝酸銀にヒドラジンと炭酸ナトリウム；または硫酸第一鉄とクエン酸ナトリウムと水酸化ナトリウムを加える方法、酸化銀にホルマリンと炭酸ナトリウム；または過酸化水素と炭酸ナトリウムを加える方法、銀と水酸化ナトリウムとかくプレーシッヒ法によって作る方法等が知られている。また、銀ゾル粒子は、-チャージを持つと知られている(化学便覧、昭和33年4月15日発行)。

10

20

30

40

50

## 【0005】

【本発明が解決しようとする課題】 本発明は、従来の銀系抗菌剤に比べて著しく優れた抗菌性を有する銀のコロイド及び粒子、並びにそれらの製造法を提供することを目的とする。

## 【0006】

【課題を解決するための手段】 本発明者は、銀イオンを過酸化水素とアルカリ性物質により還元して銀コロイドを作る際に、アルカリ性物質と混合される他方の液のpHを予め酸性としておくことによって、高い抗菌性を有する銀コロイドが生成すること、及びそうして得られた銀コロイドから分離された銀粒子もまた、高い抗菌性を有することを見出し、本発明を完成した。

【0007】 すなわち、本発明は、銀塩水溶液と過酸化水素と水溶性アルカリ性物質を混合すること、かつ $\text{Ag}^+$ を還元する工程において水溶性アルカリ性物質と混合される他方の液を予め酸性としておくことを特徴とする銀コロイドの製造法である。

【0008】 本発明はまた、そうして得られた銀コロイド、及び該銀コロイドから分離した銀粒子を提供する。

【0009】 また、本発明は上記の銀コロイドまたは銀粒子を含有する抗菌剤である。

【0010】 本発明の銀コロイドの製造法によって作られた銀コロイド及び銀粒子は、従来の製法による銀コロイド、あるいは銀の微粒子、銀塩の水溶液等に比べて著しく高い抗菌性を有する。このことは全く予期されなかつたことである。本発明の方法によって作られた銀コロイドの銀粒子は+チャージを有する。この+チャージが、細菌の細胞膜の-チャージと相互作用して抗菌作用を高めるものと推測される。従来の銀コロイドの銀粒子は-チャージを有する。

【0011】 本発明で使用し得る水溶性のアルカリ性物質としては、例えば水酸化ナトリウム等のアルカリ金属またはアルカリ土類金属の水酸化物、酢酸ナトリウム、シウ酸ナトリウム及び炭酸ナトリウム等の弱酸と強塩基との塩、アンモニア水、並びにビリジン等のアミンが挙げられるが、これらに限定されない。二種以上のアルカリ性物質を併用しても良い。好ましくは弱酸のアルカリ金属塩、特に、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸アルカリを使用する。銀塩としては、硝酸銀、硫酸銀、酢酸銀、テトラフルオロホウ酸銀、ヘキサフルオロ酸銀等の可溶性銀塩を使用することができる。中でも硝酸銀が好ましい。

【0012】 アルカリ性物質と混合される他方の液を酸性とするために、硝酸、硫酸、酢酸等の酸を使用することができる。好ましい酸は、硝酸である。

【0013】 銀塩、過酸化水素水及び水溶性のアルカリ性物質の混合順序に特に制限はないが、過酸化水素を含有する銀塩の酸性水溶液に、水溶性のアルカリ性物質の水溶液を少量づつ添加するのが好ましい。さらに好まし

くは、過酸化水素含有硝酸銀水溶液に硝酸等の酸を予め加えてpHを約2~6、特に約3~5としておく。好ましい実施態様を例示すると、500~3000 rpm、より好ましくは1000~2000 rpmでの搅拌下、20~60°Cにて、約0.01~20重量%の銀イオン濃度、pH約3~5の硝酸銀溶液に、銀イオンに対して0.01~100重量%、より好ましくは0.1~50重量%の過酸化水素を加え、次に、コロイド溶液のpHが最終的に4~12、さらに好ましくは5~9、特に好ましくは7~9となるような量のアルカリ性物質を徐々に添加する。ここで、搅拌速度を速めると、より微細なコロイド粒子を得ることができる。

【0014】あるいは、過酸化水素とアルカリ性物質とを含有する水溶液に、銀塩の酸性水溶液を少量づつ添加しても良い。この場合にも、銀塩溶液のpH、過酸化水素及びアルカリ性物質の量、並びに搅拌時の搅拌速度及び温度は、上記の場合と同じにするのが好ましい。逆に、銀塩の酸性水溶液に、アルカリ性物質と過酸化水素とを含有する液を徐々に添加して行っても良い。一般に、アルカリ性物質との混合による銀塩含有液pHの上昇をゆっくりと行った方が、抗菌作用の優れた銀コロイドを得ることができる。

【0015】担体物質、例えば繊維または吸着剤例えば活性炭、ゼオライト、活性アルミナあるいはケイソウ土の存在下で上記の銀コロイドの生成を行うと、銀コロイドを担持する抗菌性の製品を得ることができる。

【0016】上記のようにして得られた銀コロイドを固液分離することによって、本発明の銀粒子を得ることができる。分離方法としては、濾過などの種々の慣用の方法を用いることができる。固液分離後の銀粒子は、通常、任意的な洗浄及び/または乾燥処理に付される。洗浄処理は、単なる水洗でも良く、また、酸溶液、緩衝溶液、界面活性剤含有液等で洗浄しても良い。乾燥処理は、好ましくは20~500°Cで1分間~5時間行う。こうして得られた銀粒子もまた、優れた抗菌作用を有する。

【0017】本発明の製造法によれば、高い抗菌性を有する銀コロイドまたは銀粒子を、非常に容易にかつ素早く得ることができる。こうして得られた銀コロイドまたは銀粒子は、コロイド液の形で、微粉末の形で、あるいはゼオライト等の吸着剤に担持させた形で、抗菌剤として用いることができる。この抗菌剤は、従来の銀コロイドまたは銀イオンを含有する抗菌剤に比べ、著しく高い抗菌力を有する。これらの抗菌剤は、医療分野、食品包装分野、水処理分野で、あるいは繊維、樹脂等に混入して、抗菌性繊維、抗菌性樹脂材料、抗菌性塗料を作ることなど、種々の用途に使用することができる。本発明の銀コロイドは、非常に高い抗菌性を有するので、基材に極少量混入するだけで抗菌作用を付すことができ、経済的である上、基材の特性を損なうおそれがないと言う利点を有する。

【0018】以下、実施例により本発明をさらに詳しく

説明する。

【0019】

【実施例】

【0020】

【実施例1】25°C、1500 rpmでの搅拌下、0.05Nの硝酸銀水溶液1.0リットルに濃硝酸0.5mlを加えてpHを約4とし、10分間後、過酸化水素水溶液(10%)20mlを加えた。さらに10分間後から、炭酸ナトリウム水溶液(10%)少量づつを徐々に添加した。液の色は、炭酸ナトリウム添加開始当所(pH<7)は、牛乳のような白色であったが、炭酸ナトリウムの添加量が増し、液pHが上昇するに従い、淡黄緑色、さらにモスグリーン(pH約7以上)へと変化し、最後(pH約9)には液全体が緑色を帯びた灰褐色となった。液pHが9となったことを確認して炭酸ナトリウムの添加を終了し、10分間後に搅拌を停止した。得られた銀コロイドをブッフナー濾過装置を使用して固液分離した後、濾過装置上部よりイオン交換水を注入し十分に水洗してから、130°Cで3時間加熱乾燥し、軽く粉碎してくすんだ灰褐色の(すかして見ると若干青味を帯びている)銀粉末を得た。

【0021】次に、本発明の銀粒子が+チャージを帯びていることを電気泳動により示す。

【0022】電気泳動を行うために、次のような装置を作成した。内径60mm、内容量120mlのガラスセル中に、5mm×20mmの白金電極2枚を、約20mmの間隔で設置した。ここに、電解液としてTRIAZMA-BASE〔シグマ(SIGMA)社製、Tris-ヒドロキシメチレンアミノメタン3.0gとグリシン14.4gとを水1リットルに溶かした溶液、pH約8〕100mlを加えて、白金電極を浸し、電気泳動用装置とした。

【0023】上記で得られた銀粒子を局型乳鉢で挽いて二次凝集を十分に解除した後、その約0.5gを20mlの水に分散させ、超音波で分散を十分なものとした。さらに、該分散物にグリセリン30mlを加えて粘度を保持させ、銀コロイドが沈降するのを防いだ。

【0024】この分散物約20mlを上記の装置に加え、室温で、2枚の白金電極に20V、30mAの電流を流した。10分間後、マイナス側の電極表面には多量の銀粒子が引き寄せられ、黒茶色となっていた。次に、電流を止めると、マイナス側電極に引き寄せられていた銀粒子が、電極を離れて電解液の下方へと沈降して行くのが観察された。尚、テスト後、このマイナス側電極に蒸留水を振りかけたところ、全ての銀粒子は洗い流され、白金電極は元の状態となんら変化していないかったことより、化学変化が起ったわけではないと言ふことが判明した。

【0025】以上より、本発明の銀粒子が+チャージを有することが判明した。

【0026】

【実施例2】イオン交換水500mlに、20mlの過酸化水素水溶液(10%)と50mlの炭酸ナトリウム水溶液(10%)とを

加えた溶液 ( $\text{pH} \geq 10$ ) を用意した。別途に、0.05Nの硝酸銀水溶液1.0リットルに濃硝酸 0.5mlを加えたpH約4.0の硝酸銀水溶液を別途用意した。これを上記溶液に25°C、1500 rpmの搅拌下で徐々に添加した。総ての硝酸銀水溶液の添加後のpHは9であった。硝酸銀水溶液の添加終了の10分間後に搅拌を停止し、実施例1のようにして濾別、水洗、乾燥及び粉碎して、くすんだ褐色の銀コロイド粒子粉末を得た。

【0027】尚、実施例1及び2において、ブッフナー濾過装置による固液分離後の滤液に濃塩酸を加えたところ、いずれの場合もAgClは生じず、銀イオンの殆ど全部が銀コロイドとなつたことが判明した。

【0028】得られた二つの銀微粒子について、その抗菌力を判定した。抗菌力の判定は、大腸菌、綠膿菌、**\***

\*ドウ球菌及びクロカビに対する最小発育阻止濃度 (Minimum Inhibitory Concentration : MIC) を測定することによって行った。その結果を表1に示す。対照として、硝酸銀の抗菌力の測定結果をまた、表1に示す。本発明に従い得られた銀コロイドの抗菌力が優れていることが明らかである。

#### 【0029】

【比較例1】市販の銀粉末 (275 メッシュ) を、ポールミル型粉碎機で十分に粉碎し、平均粒径3ミクロンの粉末状銀粒子を得た。この銀粒子の抗菌力を、実施例1と同じ方法によって判定した。その結果をまた表1に示す。

#### 【0030】

##### 【表1】

表1 各菌に対する銀コロイド粒子のMIC値(ppm)

	大腸菌	綠膿菌	ブドウ球菌	クロカビ
実施例1	≤ 3.9	≤ 3.9	3.9	≤ 3.9
実施例2	3.9	3.9	7.8	3.9
対照例	-	-	15.6 (9.9)	15.6 (9.9)
比較例1	-	-	≥ 2000	≥ 2000

括弧内の数値は銀イオンの濃度、-は未測定

単に機械的に微粉化しただけの銀粒子は、いずれの菌に對しても2000 ppm以上のMIC値を示し、特段に優れた抗菌力を有するわけではない。本発明により得られる銀微粒子との抗菌力の差は顕著である。

#### 【0031】

【実施例3】本発明の銀微粒子を種々の吸着剤に担持させた抗菌性吸着剤を、以下のようにして調製した。

【0032】内容量2リットルの搅拌装置付き反応槽に表3に示した各吸着剤100gを入れ、イオン交換水500mlを加えて室温下500rpmの程やかな回転速度で搅拌分散させた。この中に10%硝酸を徐々に添加して分散液のpHをほぼ5に調製した後、0.1N硝酸銀水溶液300ml(吸着剤に対して3.2重量%の銀イオンを含有する)を10分間かけて注加し、さらに10分間後に10%過酸化水素水溶液10mlを加えた。10分間後、搅拌速度を1000 rpmに上昇

し、10%炭酸ナトリウム水溶液を少しずつこの分散液中に注ぎ入れていった。分散液のpHがほぼ9となった時点で炭酸ナトリウム溶液の注入を終了し、さらに10分間後搅拌を停止した。

【0033】次にブッフナー濾過装置を用いて固液分離し、濾過装置上部からイオン交換水を注加して十分に水洗し、130°Cで4時間乾燥した後、軽く粉碎して本発明の抗菌剤とした。抗菌力測定の結果を表2に示す。

【0034】比較のため、上記と同じ吸着剤を、pH中性、室温下、搅拌速度500rpmにて、上記と同量、同濃度の硝酸銀水溶液中で3時間搅拌して調製した抗菌剤について、その抗菌力を判定した。その結果をまた、表2に示す。

#### 【0035】

##### 【表2】

吸着剤	処理法	MIC値(ppm)	
		ブドウ球菌	クロカビ
セライト <sup>1)</sup>	本発明	1000	250
	対照	≥ 2000	≥ 2000
粉末活性炭 <sup>1)</sup>	本発明	250	125
	対照	2000	≥ 2000
活性アルミナ <sup>1)</sup>	本発明	1000	500
	対照	≥ 2000	≥ 2000
天然ゼオライト <sup>2)</sup>	本発明	250	125
	対照	500	500
合成ゼオライト <sup>3)</sup>	本発明	125	62.5
	対照	250	250

7

8

- 1) 和光純薬工業製
- 2) 岩原品、共和物産(株)製のサモアライト
- 3) 市販品、国内M社製のA型ゼオライト

本発明に従い銀のコロイド粒子を担持させた抗菌剤と銀イオン(または銀塩)を担持させた抗菌剤との抗菌力の差は顕著である。

【0036】尚、各抗菌剤の固液分離の際の濾液に濃塩酸を添加したところ、セライト、活性アルミナ及び活性炭に銀イオンを担持させた場合には、全量担持には至らず、溶液側に僅かのAgClの沈殿が生じたが、ゼオライトに銀イオンを担持させた場合には、この沈殿は生じず、銀イオンの殆ど総てが吸着剤に担持されたことが判明した。本発明方法の場合には、いずれもAgClの沈殿は生じなかった。このことより、セライト、活性アルミナ及び活性炭に本発明の銀のコロイド粒子を担持させたものと、対照のために銀イオンを担持させたものとの抗菌力の差は、一つには担持された銀の量が関係しているとも考えられるが、ゼオライトを吸着剤として用いた

10

場合にも抗菌力の差が顕著なことより、本発明と対照例の抗菌力の差は、担持された銀の量よりもむしろ、担持された銀の状態によって生じるものであると考えられる。

【0037】尚、合成ゼオライトに銀のコロイド粒子を担持させた抗菌剤の、大腸菌及び綠膿菌に対する抗菌力試験を行ったところ、そのMIC値はいずれも62.5であって、これらの菌に対しても優れた抗菌性を有することが確認された。

#### 【0038】

【発明の効果】本発明によって、高い抗菌力を有する銀コロイド及び銀粒子並びにその製造法が提供された。本発明の銀コロイド及び銀粒子の抗菌力が従来の抗菌剤のものに比べ格段に優れていることより、本発明の効果は顕著である。